PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

09-169747

(43)Date of publication of application: 30.06.1997

(51)Int.CI.

CO7D277/34 A61K 31/425

A61K 31/425

(21)Application number: 07-348342

(71)Applicant: KYORIN PHARMACEUT CO LTD

(22)Date of filing:

18.12.1995

(72)Inventor: OONODA MICHIROU

NOMURA MASAHIRO KINOSHITA SUSUMU SATO HIROYA

AWANO KATSUYA MURAKAMI KOJI

(54) NEW SUBSTITUTED PHENYLTHIAZOLIDINE-2,4-DIONE DERIVATIVE AND ITS **PRODUCTION**

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a new compound having excellent hypoglycemic action and aldose reductase inhibiting action and capable of improving insulin resistance.

SOLUTION: This compound is represented by formula I (R1 and R2 are each H, a 1-3C alkoxy, a halogen, etc.; R3 is H or a 1-4C alkyl) and its salt, e.g. 5-(4-(4-tert-butyl-2-methoxybenzamide)phenyl) thiazolidine-2,4-dione. The compound is obtained by reacting a compound of formula II with a compound of formula III (X is an eliminating group) in the presence of a base or a condensing agent. The reaction is preferably carried out in a solvent such as dioxane in the presence of a base such as sodium hydroxide or pyridine. When X in the compound of formula III is OH, the reaction is preferably carried out under above conditions after converting X in the compound to a halogen. The reaction can be carried out at 0° C to an ambient temperature.

$$\prod_{n_1} \sum_{ON_1} cOND - \sum_{O} \prod_{NK} O$$

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

26.11.2002

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]
[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]
[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19) 日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平9-169747

(43)公開日 平成9年(1997)6月30日

(51) Int.Cl.* C 0 7 D 277/34	識別記号 A.D.B.	庁内整理番号	FI C07D 277/34 A61K 31/425	ADP	技術表示箇所
A 6 1 K 31/425	ADP		A 6 1 K 31/425		
	AED			AED	

審査請求 未請求 請求項の数3 FD (全 7 頁)

(21)出願番号	特願平7-348342	(71)出願人 000001395 杏林製薬株式会社
(22)出顧日	平成7年(1995)12月18日	東京都千代田区神田駿河台2丁目5番
(ab) IIIma I	, , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	(72)発明者 大野田 道郎 長野県伊那市上牧中部6387 – 5
		(72)発明者 野村 昌弘 栃木県下都賀郡野木町友紹6095
		(72)発明者 木下 進 埼玉県南埼玉郡白岡町新白岡 3 - 10-
		(72)発明者 佐藤 浩也 栃木県下都賀郡野木町友沼4660-4
		(74)代理人 弁理士 箕浦 清

(54)【発明の名称】 新規置換フェニルチアゾリジン-2, 4-ジオン誘導体及びその製造法

(57)【要約】

【課題】 インスリン抵抗性を改善し、強力な血糖低下 作用を有する新規な置換フェニルチアゾリジン-2,4* * -ジオン誘導体及びそれらの製造法を提供する。 【解決手段】 一般式(1)

$$\begin{array}{c}
R^{1} & OR^{3} & O \\
CONH & S & O
\end{array}$$
(1)

[式中、R¹、R¹は同一又は異なって、水素、炭素数 1~4の低級アルキル基、炭素数1~3の低級アルコキ シ基、ハロゲン原子、ニトロ基を、あるいはR¹とR² が結合しベンゼン環とともにインダン、テトラヒドロナ

フタレン、ナフタレンを、R3 は水素、炭素数1~4の 低級アルキル基を示す]で表される置換フェニルチアゾ リジン-2、4-ジオン誘導体及びそれらの製造法に関 する。

(3)

【特許請求の範囲】

*【請求項1】 一般式(1)

※で表される化合物に一般式(3)

OR3

$$\begin{array}{c}
R^{1} & OR^{3} & O \\
CONH & S & O
\end{array}$$
(1)

[式中、R'、R'は同一又は異なって、水素、炭素数 1~4の低級アルキル基、炭素数1~3の低級アルコキ シ基、ハロゲン原子、ニトロ基を、あるいはR¹とR² が結合しベンゼン環とともにインダン、テトラヒドロナ 10 フタレン、ナフタレンを、R3 は水素、炭素数1~4の 低級アルキル基を示す〕で表される置換フェニルチアゾ リジン-2、4-ジオン誘導体及びその薬理学的に許容 しうる塩。

【請求項2】 式(2)

$$\begin{array}{c} 0 \\ \text{NH} \\ \text{S} \end{array} \qquad 0$$

$$\begin{array}{c}
R^{1} & OR^{3} \\
\hline
CONH & S & O
\end{array}$$
(1)

★【請求項3】 一般式(1) [式中、 R^{1} 、 R^{2} 、 R^{3} は前述の通り] で表される化 合物の製造法。

$$\begin{array}{c}
R^{1} & OR^{1} & O \\
CONH & S & O
\end{array}$$
(1)

[式中、R'、R'は同一又は異なって、水素、炭素数 1~4の低級アルキル基、炭素数1~3の低級アルコキ シ基、ハロゲン原子、ニトロ基を、あるいはR¹とR² が結合しベンゼン環とともにインダン、テトラヒドロナ フタレン、ナフタレンを、R⁵ は水素、炭素数1~4の 低級アルキル基を示す] で表される置換フェニルチアゾ リジン-2,4-ジオン誘導体及びその薬理学的に許容 しうる塩の少なくとも 1 種類以上を有効成分とする血糖 降下薬。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は血糖低下作用及びア ルドース還元酵素阻害作用を有する新規な置換フェニル チアゾリジン-2.4-ジオン誘導体、その塩、その製 造法及びそれを含有する医薬品に関する。

[0002]

【従来の技術】従来より経口糖尿病治療薬としては、ビ グアナイド系及びスルホニルウレア系化合物が用いられ ている。しかしながらビクアナイド系化合物では、乳酸 50 てはインスリン抵抗性を改善し血糖を低下させるととも

[式中、R¹、R¹は同一又は異なって、水素、炭素数 1~4の低級アルキル基、炭素数1~3の低級アルコキ

シ基、ハロゲン原子、ニトロ基を、あるいはR'とR' が結合しベンゼン環とともにインダン、テトラヒドロナ フタレン、ナフタレンを、R³ は水素、炭素数 l ~4 の 低級アルキル基を、Xは脱離基を示す〕で表される化合

物を作用させることを特徴とする一般式(1)

アシドーシスあるいは低血糖を、スルホニルウレア系化 合物では重篤かつ遷延性の低血糖を引き起とし、その副 作用が問題となっており、このような欠点のない新しい 糖尿病治療剤の出現が望まれている。

【0003】一方、置換フェニルチアゾリジン-2,4 - ジオン誘導体のあるものがアルドース還元酵素阻害作 用を示すことが知られている ((A) Chemical andPharma ceutical Bulletin,第30巻.P.3601 (1982)、(B) 特開平 5-92960 号公報)。しかし、前者(A) はベンゼン環を介 しチアゾリジン-2,4-ジオンに対してパラ位の置換 基はアミノ基及びアセトアミド基のみであり、また後者 (B) は本発明化合物と末端ベンゼン環上の置換基を異に する置換フェニルチアゾリジン-2,4-ジオン誘導体 が記載されているが、いずれも血糖低下作用はないか弱 いものである。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】糖尿病患者の大多数を 占めるインスリン非依存型糖尿病(NIDDM)におい に合併症を予防あるいは治療し得る有効で安全性の高い 血糖低下薬が望まれている。

[0005]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、インスリン抵抗性を改善し、より強力な血糖低下作用を有する安全性の高い薬物に関して鋭意研究を重ねた結果下記一般*

*式(1)で表される新規置換フェニルチアゾリジンー 2、4-ジオン誘導体が優れた血糖低下作用及びアルド ース還元酵素阻害作用を有することを見出し本発明を完 成した。

【0006】即ち本発明は一般式(1)

$$\begin{array}{c|c}
R^{1} & OR^{1} & O \\
\hline
 & OR^{1} & OR \\
\hline
 & OR^{1$$

[式中、R¹、R²は同一又は異なって、水素、炭素数 1~4の低級アルキル基、炭素数 1~3の低級アルコキシ基、ハロゲン原子、ニトロ基を、あるいはR¹とR²が結合しベンゼン環とともにインダン、テトラヒドロナフタレン、ナフタレンを、R³は水素、炭素数 1~4の低級アルキル基を示す]で表される置換フェニルチアゾリジン-2、4-ジオン誘導体及びその薬理学的に許容しうる塩である。

[0007] 本発明における一般式(1)で表される化 20 合物の塩類は慣用のものであって、金属塩例えばアルカリ金属塩(例えばナトリウム塩、カリウム塩など)、ア※

※ルカリ土類金属塩(例えばカルシウム塩、マグネシウム 塩など)、アルミニウム塩等薬理学的に許容しうる塩が 挙げられる。

【0008】また、本発明における一般式(1)で表される化合物には、チアゾリジン部分に基づく光学異性体が含まれることがあるが、そのような異性体及びそれらの混合物はすべてこの発明の範囲内に含まれるものとする。

[0009] 更に一般式(1) で表される化合物には、種々の互変異異性体の存在が考えられる。例えば次に示すようである。

【式中、R'、R'、及びR'は前述の通り】 前記一般式(1)においては、これらの異性体及びそれ らの混合物はすべてこの発明の範囲内に含まれるものと する。

【0010】本発明の一般式(1)において、「低級アルキル基」とは、メチル、エチル、プロビル、ブチル等、直鎖もしくは分岐した炭素数1~4のものが挙げられる。

【0011】「低級アルコキシ基」とは、メトキシ、エトキシ、ブロボキシ等、直鎖もしくは分岐した炭素数1~3のものが挙げられる。

40 【0012】「ハロゲン原子」とは、フゥ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子が挙げられる。

【0013】「脱離基」とは、ハロゲン、低級アルコキシ又はヒドロキシであり、好ましいものはハロゲンである。従って、必要ならばハロゲンに変換することが好ましい。

【0014】本発明によれば上記一般式(1)である化 合物は以下の方法により製造することができる。

[0015]一般式(1)である化合物は式(2)の化合物に一般式(3)の化合物を適当な塩基又は縮合剤の 50 存在下反応させることにより製造することができる。

$$\begin{array}{c}
R^{1} & OR^{3} & O \\
R^{1} & OR^{3} & O \\
CONH & S & O
\end{array}$$
(1)

[式中、R'、R'は同一又は異なって、水素、炭素数 *1~4の低級アルキル基、炭素数1~3の低級アルコキシ基、ハロゲン原子、ニトロ基を、あるいはR'とR'が結合しベンゼン環とともにインダン、テトラヒドロナフタレン、ナフタレンを、R'は水素、炭素数1~4の 10 低級アルキル基を示す]

$$\begin{array}{c}
0 \\
NH \\
8
\end{array}$$
(2)

$$\begin{array}{c}
R^{1} & OR^{3} \\
\hline
 COX
\end{array}$$
(3)

[式中、R¹、R¹、R¹は前述の通りであり、Xは脱 離基を示す]

【0016】 この反応はジオキサン、N、N - ジメチルホルムアミド等の溶媒中、塩基としては例えば水素化ナトリウムのようなアルカリ金属水素化物、水酸化ナトリウムのようなアルカリ金属水酸化物、炭酸カリウム等のアルカリ金属炭酸塩、又はビリジン、トリエチルアミンのような有機塩基の存在下有利に行うことができる。特にXが水酸基の場合、常法によりハロゲンに変換後上記の条件で反応を行うことが好ましい。縮合剤としては例 30 えばジシクロカルボジイミド、シアノリン酸ジエチル等が挙げられる。反応温度としては氷冷~室温で行うことができる。

[0017]

【実施例】次に本発明を具体例によって説明するがこれ*

りハロゲンに変換後上記計算値63.305.567.03しい。縮合剤としては例30実測値63.165.626.98シアノリン酸ジエチル等【0021】実施例2~19

[0020]

実施例1と同様にして表1及び表2の化合物を得た。 【0022】

元素分析値 (%) : C₂₁H₂₂N₂ O₄ Sとして

Н

C

N

* ちの例によって本発明が限定されるものではない。実施 例で使用する略号は以下の意味を表す。

DMF N. N-ジメチルホルムアミド

DMSO ジメチルスルホキシド

【0018】実施例1

5- (4- (4-t-ブチル-2-メトキシベンズアミド)フェニル)チアゾリジン-2、4-ジオン【0019】4-t-ブチル-2-メトキシ安息香酸(5.44g)、オキサリルクロリド(9ml)の混合物を室温で2時間撹拌した。反応液を減圧下濃縮し残留物を1、4-ジオキサン(50ml)に溶解した後、氷冷撹拌下5-(4-アミノフェニル)チアゾリジン-2、4-ジオン(5.00g)、トリエチルアミン(2.83g)を加え、そのまま30分撹拌した。その後室温で4時間撹拌した。20 反応液を氷水に注ぎ2 N塩酸で酸性とし、酢酸エチルで抽出し、水洗後無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し得られた固体をエーテルで洗浄した後乾燥し、目的化合物を結晶として8.12g(85%)得た。更にこのものを酢酸エチルから再結晶し、無色粉末として目的化合物を得た。融点 238~ 240°C

突触例	R ¹ , R ²	R)	融入。 (CC)
		·	(再結晶溶媒)
2	0 - М - О	Мо	263~265 (メタノール)
3	3 — М е О	Мe	234~236 (DMSO-水)
4	5 — М в О	Ме	2 9 3~2 8 5 (DM SO—水)
5	3. 4-MeO	Мe	156~158 (2-プロパノール)
6	4 – E t	Ме	236~237 (DMF-エタノール)
7	4 - i - P r	· Me	239~240 (アセトン)
8	4 — t — B u	n-Pr	219~220 (エタノール)
9	4 – M e	Мe	2 2 6~2 2 9 (塩化メチレンーメタノール)
10	1 - t B u	Вt	258~260 (エタノール)
11	4, 5- (CH ₂) ₃ -	Ме	251~254 (エタノール)
12	3, 5-t-Bu	Ме	274~277 (酢酸エチル)
13	4-t-Bu, 5-Br	Me	264~265 (アセトンーエナノール)
14	4 - t - B u	-сн, сн-сн,	198~199 (エタノール)
15	4-t-Bu, 5-NO ₁	Мe	245~246 (DMF-メタノール)
16	4 - t - B u	i — Pr	247~249 (酢酸エチル)
17	3, 4- (CH ₂) ₃ -	· Me	217~218 (アセトン-ヘギサン)
18	4. 5- (CH ₂) ₄ -	M e	250~252. 5 (アセトニトリル)
19	4. 5- (CH-CH) ₁ -	M e	207~209 (アセトニトリル)

[0023]

30 【表2】

10

9

実施例	粗成式	元素分析値(%) 計算値/実測値 C H N
2	C18H18N2 O5 8 + 1/5H2 O	57, 50 4, 49 7, 45 57, 59 4, 35 7, 25
3	с ₁₈ н ₁₆ n ₂ о ₅ в	58. 06 4. 33 7. 52 67. 91 4. 96 7. 88
4	с ₁₈ н ₁₆ и ₂ о ₅ s	58. 96 4. 23 7. 62 57. 87 4. 27 7. 41
5	С ₁₉ H ₁₈ N ₂ О ₅ S	58. 11 4. 51 6. 96 56. 57 4. 65 6. 99
8	C19H18N2 O4 8 + 1/5H2 O	61. 61 4. 96 7. 49 61. 28 5. 04 7. 55
7	C20H20N2 O4 S - 1/6H2 O	61. 98 5. 20 7. 22 62. 12 5. 44 7. 19
8	C23H26N2 O4 S	64. 77 6. 14 6. 57 64. 60 6. 27 6. 47
9	C18H16N2 O4 S - 2/5H2 O	59. 46 4. 66 7. 70 59. 56 4. 80 7. 59
10	C22H24N2 O4 S	64. 06 5. 86 6. 79 63. 73 6. 07 6. 68
11	C20H18N2 O4 S - 1/1H2 O	62. 08 4. 82 7. 24 62. 30 4. 89 7. 18
12	C25H30N2 O4 S . 1/2H2 O	64. 17 6. 74 6. 04 64. 17 6. 71 6. 00
1 3	C21H21BrN2O4S	52.84 4.42 5.87 52,92 4.51 5.67
1 4	с ³³ н ³⁴ и о 1 в	65, 07 5, 70 6, 60 64, 85 5, 76 6, 50
15	CalHaina Of a	36. 88 4. 77 9. 48 58. 72 4. 80 8. 51
16	C23H26N2 O4 S - 1/1H2 O	64. 09 6. 20 6. 50 64. 26 6. 07 6. 57
17	C20H18N2 O1 S	62 81 4 74 7 32 62 74 4 75 7 25
18	C21H20N2 O4 S - 1/4H2 O	62.91 5.15 6.99 62.93 4.92 7.05
19	C21H16N2 O4 S - 1/4H2 O	63. 54 4. 19 7. 06 63. 61 4. 00 7. 16

30

【0024】実施例20

[0026]

5- (4- (4-メトキシ-2-ヒドロキシベンズアミ ド) フェニル) チアゾリジン-2, 4-ジオン 【0025】4-メトキシ-2-アセトキシ安息香酸 (0.85g)、オキサリルクロリド (2.05g) の混合物を 室温で2時間攪拌した。反応液を減圧下濃縮し、残留物 を1,4-ジオキサン(5ml)に溶解し、この溶液を5 - (4-アミノフェニル) チアゾリジン-2, 4-ジオ ン (0.70g)、トリエチルアミン (0.68g) の1.4-ジオキサン (25ml) 液に氷冷攪拌下加え、そのまま3時 間攪拌した。その後室温で一晩放置した。反応液に2N 塩酸(20m1)を加え室温で8時間攪拌した後、氷水に注 ぎ酢酸エチルで抽出し、水洗後無水硫酸ナトリウムで乾 燥した。減圧下濃縮し残留物をエタノール(100m7) に溶 解し氷冷攪拌下1N水酸化ナトリウム水溶液(6ml)を ゆっくり滴下しそのまま l 時間攪拌した。反応液を l N 塩酸で酸性とし、減圧下濃縮した。残留物に水(50ml) を加え、得られた結晶を濾取し、水洗後乾燥した。得ら れた結晶をメタノールから再結晶し、淡黄色粉末として 目的化合物を0.97g (81%)得た。融点 246~ 248°C

元素分析値 (%) : C₁, H₁₄ N₂ O₅ Sとして

С 7.82 56.98 3.94 計算值 56.81 3.92 7.66

【0027】実施例21

実測値

5 - (4 - (4 - t - ブチル-2 - ヒドロキシベンズア ミド) フェニル) チアゾリジン-2,4-ジオン 【0028】5-(4-(4-t-ブチル-2-メトキ シベンズアミド) フェニル) チアゾリジンー2,4-ジ オン(1.00g)の無水塩化メチレン(20ml)懸濁液にア 40 ルゴン雰囲気、ドライアイス-アセトン冷却撹拌下、1 M三臭化ホウ素-塩化メチレン溶液(3.0ml) を内温-50 ℃を保ちながら加え、そのまま 4 時間攪拌した。室温に 戻した後、反応液を氷水に注ぎ塩化メチレンで抽出し、 水洗後無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下濃縮し得 られた固体をアセトン-ヘキサンから再結晶し目的物を 無色針状晶として 686mg (70%) 得た。融点 235~ 236

[0029]

11

元素分析値 (%) : C₂₀H₂₀N₂ O₄ Sとして C H N 計算値 62.48 5.24 7.29

62.43 5.20

*前に尾静脈より採血して血糖値を測定した。血糖値に差がないように群分けし、実施例1の化合物を100,30mg/kgの用量で5日間経口投与した。耐糖能試験は一晩絶食した後、グルコースの2g/kgを経口投与し、0分、30分及び60分の血糖値を測定した。血糖低下率は下記式より求めた。

【0030】試験例1

実測値

遺伝性肥満マウス (C57BL ob/ob) を用い、試験* 血糖低下率 (%) =

7.31

{(ビヒクル対照群のグルコース投与 0分、3 0分及び 6 0分の血糖値の輸和)
- (各群のグルコース投与 0分、3 0分及び 6 0分の血糖値の輸和) }
(ビヒクル対照群のグルコース投与 0分、3 0分及び 6 0分の直轄値の輸和)

【0031】結果を表3に示す。とれらの結果より、本発明化合物は強力な血糖低下作用を有することが示された。

[0032]

【表3】

化合物	用 量 (mj/kj)	血糖低下率 (%)
	100	25
実施例 1	30	13

※実施例1及び11の化合物のin vitroにおける阻害作用を Hayman and Kinoshita (Journal ofBiological Chemist ry, 第 240巻、P.877 (1965)) の方法により検討した。 結果を表4に示す。これの結果より、本発明化合物は強 力なアルドース還元酵素阻害活性を有することが示され た

[0034]

20 【表4】

化合物	I Cso植	
突施例 1	7. 1×10-8M	
実施例11	5. 1×10-*M	

【0033】試験例2

ラットレンズより抽出したアルドース還元酵素に対し、※

フロントページの続き

(72)発明者 栗野 勝也 栃木県小山市喜沢352-22 (72)発明者 村上 浩二

栃木県下都賀郡野木町丸林386-2 ブレシーン野木ハイランズ704